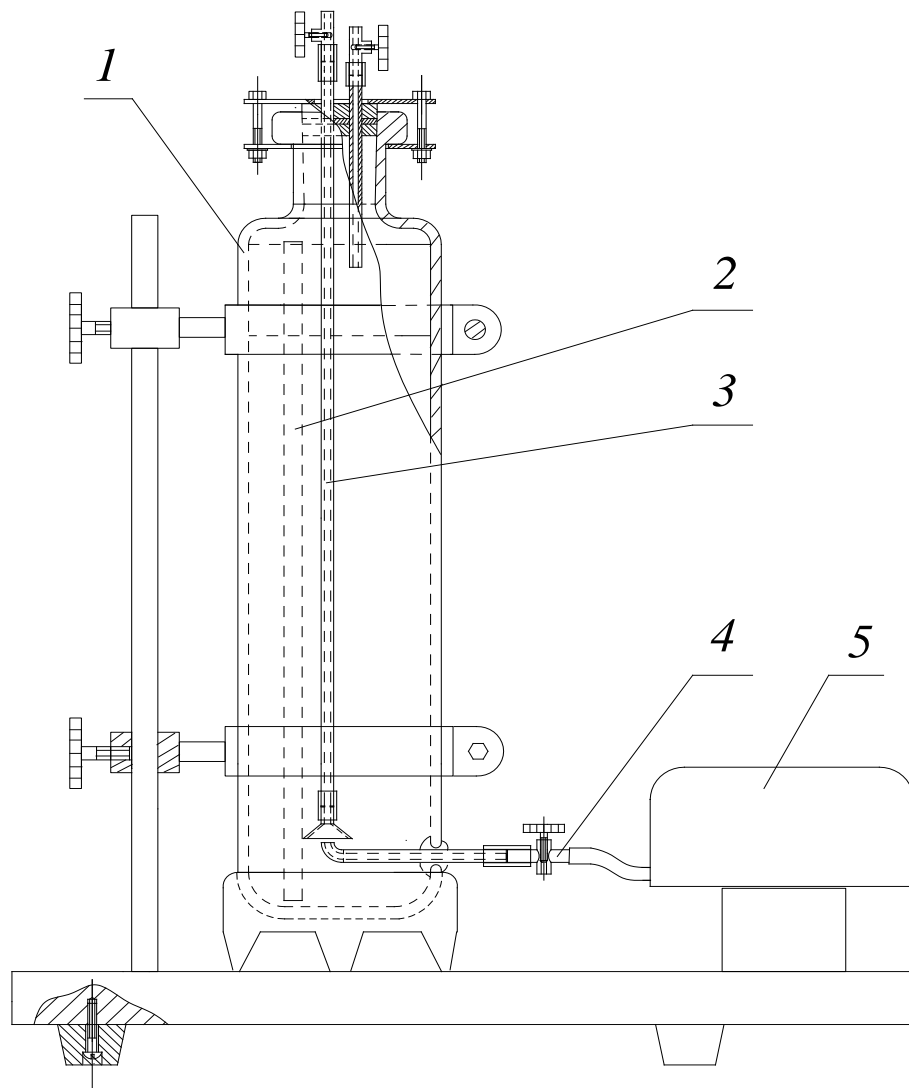


Фазовые переходы в газонасыщенной жидкости

Схема установки по моделированию газлифта воды



- 1 – емкость из
стекла;
- 2 – линейка;
- 3 – капилляр;
- 4 – тройник;
- 5 – pompa.

Основное уравнение динамики газовых пузырьков в жидкости

Функция распределения

$$f(\vec{r}(t), \vec{v}(t), V(t), N(t), t)$$

$\vec{r}(t)$ Координата пузырька

$\vec{v}(t)$ Скорость пузырька

$V(t)$ Объем пузырька

$N(t)$ Плотность атомов газа пузырька

Пространственные переменные $[\vec{r}(t), \vec{v}(t), V(t), N(t)]$

и время t

Вводим безразмерное число $N_1(t) = V(t)/V_0$

изменение объема пузырька V_0

за время δt

За это время $\vec{r}(t)$ меняется на $\delta \vec{r}_0$

с модулем $\frac{3}{4\pi} \sqrt[3]{V_0}$ со скоростью $\vec{v}(t) = \frac{\delta \vec{r}_0}{\delta t}$

Для функции распределения газовых пузырьков справедливо преобразование подобия

$$f(\vec{r}(t), \vec{v}(t), V(t), N(t), t) dV = \bar{f}(\vec{r}(t), \vec{v}(t), N_1(t), N(t), t) dN_1$$

или

$$V_0 \cdot f(\vec{r}(t), \vec{v}(t), V(t), N(t), t) = \bar{f}(\vec{r}(t), \vec{v}(t), N_1(t), N(t), t)$$

С учетом этого, изменение во времени функции распределения

$$\bar{f}(\vec{r}(t), \vec{v}(t), N_1(t), N(t), t) \equiv \bar{f}(\vec{Q}_i, N_1(t), N(t), t)$$

где: \vec{Q}_i набор векторов, который обозначает координату ($i=1$) и скорость ($i=2$) центра пузырька

Представим в виде

$$\frac{d\bar{f}}{dt} = -\left(I_N - I_{N-1}\right) - \left(I_{N_1} - I_{N_1-1}\right) = -\frac{\partial I_N}{\partial N} - \frac{\partial I_{N_1}}{\partial N_1}$$

где: I_N - поток в пространстве N

I_{N_1} - поток в пространстве N_1

$$I_N = v_{N,N+1} \bar{f}(\vec{Q}_i, N_1, N, t) - v_{N+1,N} \bar{f}(\vec{Q}_i, N_1, N+1, t)$$

$$I_{N_1} = v_{N_1, N_1+1} \bar{f}(\vec{Q}_i, N_1, N, t) - v_{N_1+1, N_1} \bar{f}(\vec{Q}_i, N_1+1, N, t)$$

Где $\nu_{K,K+1}$ - частота перехода из состояния K
 в состояние $K+1$, где $\hat{E} = \{N, N_1\}$ $\nu_{K+1,K}$ - частота
 обратного перехода из состояния $K+1$ в состояние K .

Далее считаем, что $\bar{f}(\vec{Q}_i, N_1 + 1, N, t) \rightarrow f$

Уравнение изменения во времени функции
 распределения можно преобразуется к уравнению
 диффузии в пространстве $[N, V]$

$$\frac{\partial f}{\partial t} = -\Gamma(N, V) \cdot f + \frac{\partial}{\partial N} \left(D(N) \frac{\partial f}{\partial N} \right) + \frac{\partial}{\partial V} \left(D(V) \frac{\partial f}{\partial V} \right)$$

где

$$\begin{aligned} \Gamma(N, V) &= \frac{\partial}{\partial N} \left(\text{sign} \left(\frac{dN}{dt} \right) \left(\frac{dN}{dt} \right) \right) + \frac{\partial}{\partial V} \left(\text{sign} \left(\frac{dV}{dt} \right) \left(\frac{dV}{dt} \right) \right) \equiv \\ &\equiv \frac{d}{dt} \ln \left(\left(\frac{dN}{dt} \frac{dV}{dt} \right)^{\text{sign} \left(\frac{dN}{dt} \frac{dV}{dt} \right)} \right) \end{aligned}$$

$$I_N = \frac{dN}{dt} \cdot f(\vec{Q}_i, N_1 + 1, N, t) - D(N) \cdot \frac{df(\vec{Q}_i, N_1 + 1, N, t)}{dN}$$

$$I_V = \frac{dV}{dt} \cdot f(\vec{Q}_i, N_1 + 1, N, t) - D(V) \cdot \frac{df(\vec{Q}_i, N_1 + 1, N, t)}{dV}$$

$$\frac{dN}{dt} = -D(N) \cdot \frac{1}{T} \cdot \frac{\delta F(V, N)}{\delta N},$$

$$D(N) = v_{N, N+1} = 4\pi\alpha R^2 \frac{D}{2l} n^L$$

$$\frac{\delta F(V, N)}{\delta N} = -T \cdot \ln \frac{p}{p^V}$$

$$\frac{dV}{dt} = -D(V) \cdot \frac{1}{T} \cdot \frac{\delta F(V, N)}{\delta V},$$

$$D(V) = \mathbf{v}_{N_1, N_1+1} \cdot V_0^2 = \frac{3VT}{4\eta}$$

$$\frac{\delta F(V, N)}{\delta V} = p^L - p^V + \frac{2\sigma(R)}{R}$$

$$F(V, N) = V(p^L - p^V) + N(\mu^V - \mu^L) + \int_0^V \frac{2\sigma(R')}{R'} dV'$$

$F(V, N)$ - разность свободной энергий среды с

пузырьком объема $V = \frac{4\pi}{3} R^3$ и числом атомов N

и свободной энергий среды с растворенным газом без

пузырька; T - температура среды; n^L - плотность газа в

жидкости; μ^V - химический потенциал атома газа в

пузырьке; μ^L - химический потенциал атомов газа в
жидкости;

p - насыщающее давление газа; p^v - давление газа в пузырьке; p^v - давление в вязкой жидкости;

$\sigma(R)$ - коэффициент поверхностного натяжения на границе жидкость-вакуум; η - динамическая вязкость жидкости; $0 \leq \alpha \leq 1$ - коэффициент, учитывающий дополнительный барьер, для последнего скачка атома газа в пузырек; D - коэффициент диффузии атомов газа в среде; l - длина элементарного перемещения атома газа в среде.

Уравнение должно быть дополнено уравнением, описывающим сохранение числа атомов газа в единичном объеме, включающем атомы газа в пузырьках и атомы газа, растворенные в жидкости:

$$n^L(0) \left(1 - \int_0^\infty \int_0^\infty V f(V, N, t) dV dN \right) =$$

$$n^L(t) \left(1 - \int_0^\infty \int_0^\infty V f(V, N, t) dV dN \right) + \int_0^\infty \int_0^\infty N f(V, N, t) dV dN$$

Или в таком виде:

$$1 \cdot n^L(t) + \int_0^\infty \int_0^\infty f(V, N, t) dV dN \left(\int_0^\infty \int_0^\infty N f(V, N, t) dV dN \right) =$$

$$= 1 \cdot n^L(0)$$

При переходе к этому выражению использована пропорциональность количества газовых пузырьков и изменение объема жидкости в единичном объеме:

$$1 = \int_0^{\infty} \int_0^{\infty} f(V, N, t) dV dN \left(1 - \int_0^{\infty} \int_0^{\infty} V f(V, N, t) dV dN \right)$$

Для решения уравнения динамики пузырьков газа в среде систему уравнений необходимо дополнить начальными и граничными условиями.

Однако, в некоторых случаях, удастся получить автомодельные решения уравнения, которые характеризуют его внутренние свойства безотносительно от вида начальных и граничных условий

Условия существования и параметры стационарных пузырьков в жидкости при

$$\frac{dN}{dt} \cdot \frac{dV}{dt} < 0$$

Условие, при котором реализуется стационарное распределение газовых пузырьков

$$p, p^i, n^L = \text{const}, \quad i = V, L$$

$$\text{или } \Gamma(N, V) = 0$$

Количество газовых пузырьков $N_b = \iint_{\Omega} f(V, N) dN dV$

постоянно, но параметры их могут изменяться во времени.

Рассмотрим случай, когда $\frac{dN}{dt} \cdot \frac{dV}{dt} < 0$

Из условия стационарности процесса следует

$$V(t) = C_{1,2} (N(t) - D_{1,2})$$

$C_{1,2}$, $D_{1,2}$ - константы интегрирования,

$C_1 \equiv W_0 = (n^L(0))^{-1}$ - элементарный объем.

Из условия $\Gamma(N, V) = 0$, представления Толмена для

коэффициента поверхностного натяжения $\sigma(R) = \frac{\sigma_\infty R}{\beta + R}$,

где σ_∞ - поверхностное натяжение жидкости при $R \gg \beta$

Предполагая выполнение условия равновесия давления на поверхности пузырька $p(R, t) \approx p^L$ получим выражение для стационарного радиуса пузырька R_b

$$\frac{R_b^2 \sigma_\infty l}{(\beta + R_b)^2} = 2\alpha\eta W_0 D n^L \ln \left(1 + \frac{2\sigma_\infty}{p^L (\beta + R_b)} \right)$$

В водопроводной воде $30\mu \geq R_b \geq 2 \cdot R_0$, где $R_0 \approx 3 \text{ \AA}$

– эффективный радиус “атома” воздуха. При $R_b \approx \beta$
и $\alpha \approx 1$ получим $\beta \approx 1,6 \cdot 10^{-6}$ см.

С учетом этого $R_b \approx 6,6 \cdot 10^{-6}$ см, и в дальнейшем
параметр β учитывать не будем.

Условия существования и параметры стационарных пузырьков в жидкости при

$$\frac{dN}{dt} \cdot \frac{dV}{dt} > 0$$

$$\frac{dV}{dN} = M_0 \left(\frac{dV}{dt} \right)^2 \equiv \pm M_0 \left\{ \frac{3V}{4\eta} \left(p^V - p^L - \frac{2\sigma_\infty}{R_T + R} \right) \right\}^2$$

M_0 - константа

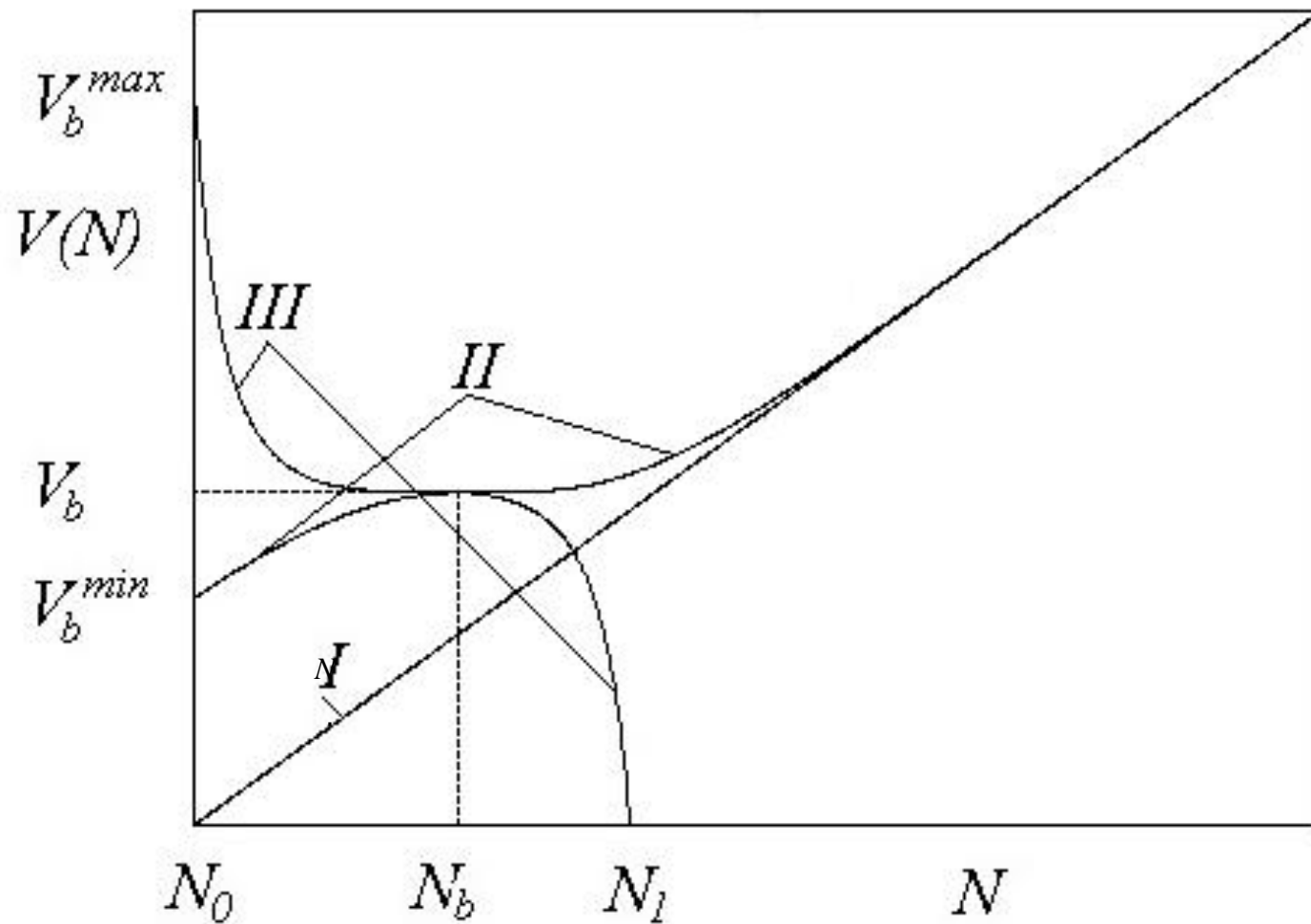


Рис. 1. Зависимости объема равновесного газового пузыря $V(N)$ от количества атомов газа в нем N

Динамика газовых пузырьков в жидкости при уменьшении внешнего давления

$$\frac{dN}{dt} \cdot \frac{dV}{dt} < 0$$

Поиск автомодельных решений при $p(t) = p_0 (t + t_0)^\delta \cdot t_0^{-\delta}$

Пусть $p(t) \propto p^L = p_0^L (t + t_0)^\delta \cdot t_0^{-\delta}$, $p^V = p_0^V (t + t_0)^\delta \cdot t_0^{-\delta}$

Введем автомодельную функцию $\Phi(\xi, \zeta)$

и автомодельные переменные ξ и ζ

$$\Phi(\xi, \zeta) = f(V, N, t) (t + t_0)^\mu t_0^{-\mu}$$

$$\zeta = \frac{3V}{4\pi} (t + t_0)^{3\delta} \cdot t_0^{-3\delta}$$

$$\xi = N (t + t_0)^\nu t_0^{-\nu}$$

μ, ν - показатели степени, определяемые из

$$\frac{\partial f}{\partial t} = -\Gamma(N, V) \cdot f + \frac{\partial}{\partial N} \left(D(N) \frac{\partial f}{\partial N} \right) + \frac{\partial}{\partial V} \left(D(V) \frac{\partial f}{\partial V} \right)$$

Условие стационарности:
$$\frac{\partial \Phi(\xi, \zeta)}{\partial \xi} = \frac{\partial \Phi(\xi, \zeta)}{\partial \zeta} = 0$$

и $n^L(t) = const$ приводят исходное уравнение к виду

$$\mu = \frac{t_0 \sigma_\infty}{2\eta R_0} \left(1 - 2\eta \alpha W_0 \frac{D}{l \sigma_\infty} n^L \ln \frac{p_0^V}{p_0^L} \right)$$

Где R_0 - начальный радиус пузырька и справедливо соотношение $p(R, t) \approx p^L$. Из полученного уравнения следует:

$$R_0 = R_b \Rightarrow \mu = 0$$

$$R_0 < R_b \Rightarrow \mu < 0$$

$$R_0 > R_b \Rightarrow \mu > 0$$

Динамика газовых пузырьков в воде при уменьшении внешнего давления

Среднее число пузырьков
в жидкости

$$N_b(t) = \int_0^{\infty} \int_0^{\infty} f(V, N, t) dV dN$$

Средний размер
пузырьков в жидкости

$$\bar{V}(t) = \int_0^{\infty} \int_0^{\infty} V f(V, N, t) dV dN$$

Среднее количество
атомов газа в пузырьке

$$\bar{N}(t) = W_0^{-1} \cdot \bar{V}(t)$$

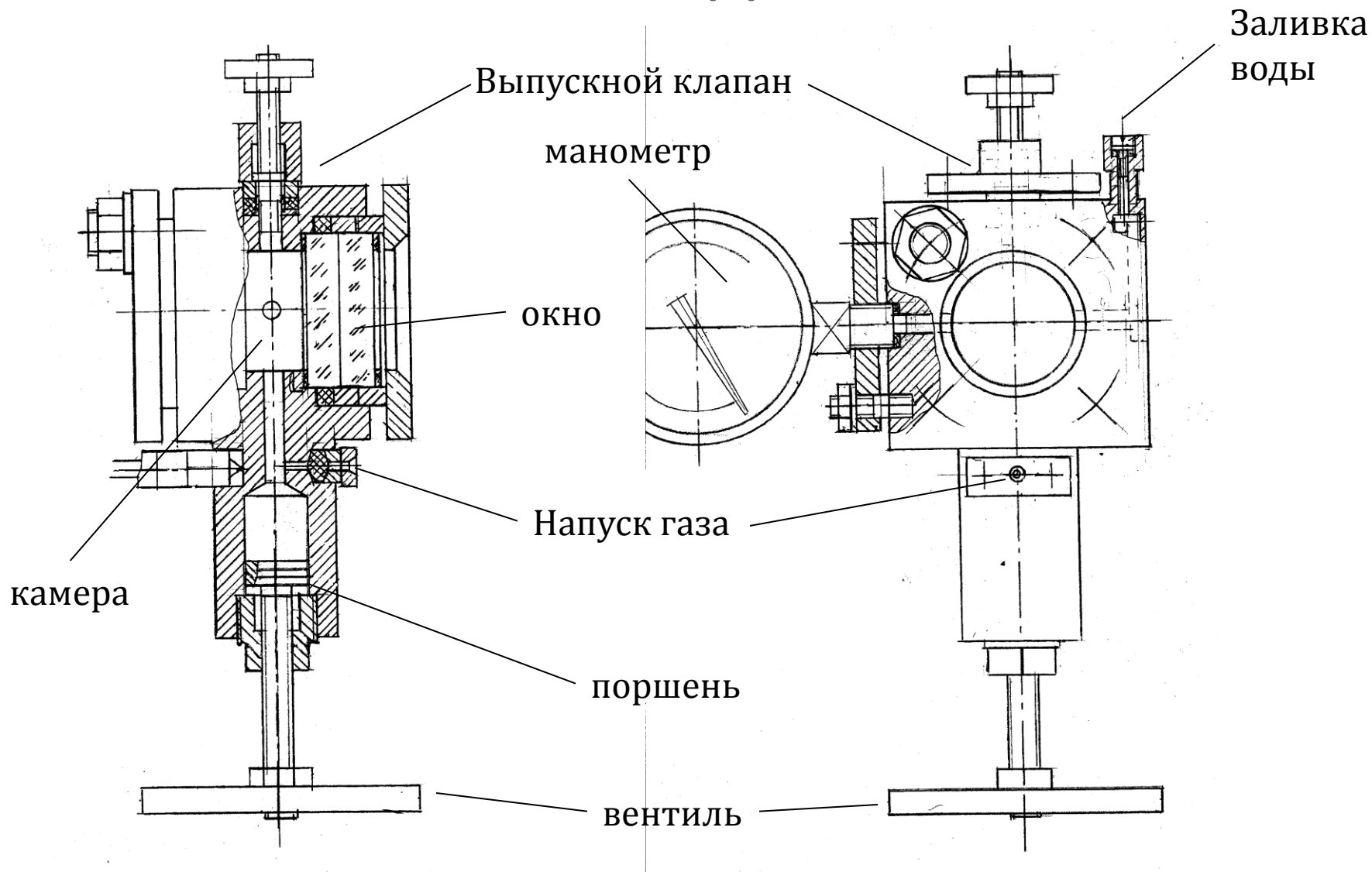
Из закона сохранения атомов газа в единичном объеме

жидкости $N_b \cdot \bar{N} + 1 \cdot n^L(t) = \text{const}$ и $n^L(t) = \text{const}$

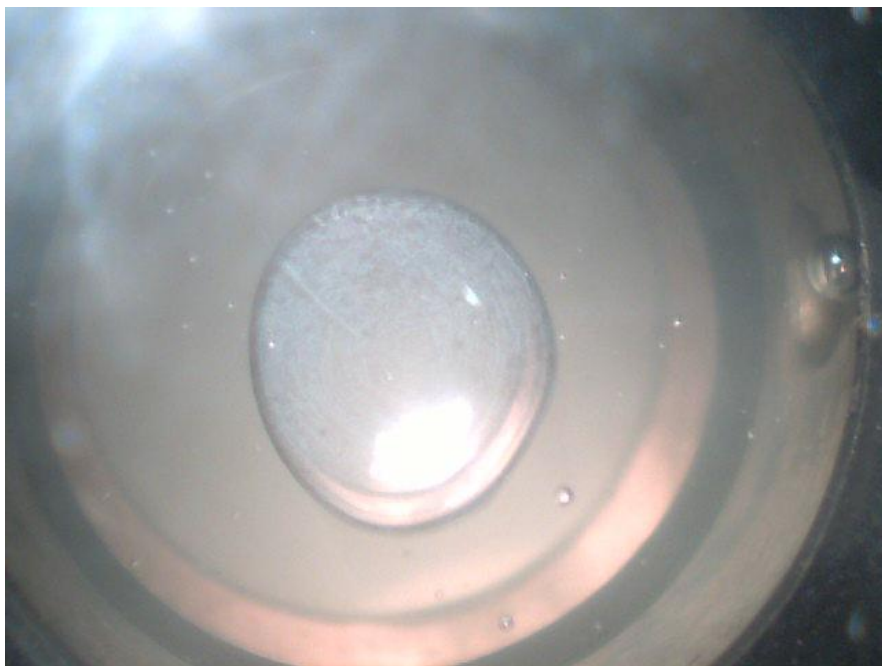
следует, что $\mu = 7,5$

№ диапазона	1	2	3	4	5
μ	$\mu < 6$	$\mu = 6$	$6 < \mu < 9$	$\mu = 9$	$\mu > 9$
$N_b(t)$	+	0	—	—	—
$\bar{V}(t), \bar{N}(t)$	+	+	+	0	—

Ячейка высокого давления



Состояния «до» и «после»



Динамика образования пузырьков



